



باسمه تعالی

پاسخنامه پیش آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره اول متوسطه)

تاریخ آزمون: آبان ماه ۱۴۰۱



پاسخنامه درس: فیزیک - شیمی

پایه: نهم

صفحه ۱ از ۱

پاسخ سؤال ۱: (هر مورد ۲۵/۰ نمره)

الف) نیتروژن (ب) آهن (ج) دمای کره زمین (د) اکسیژن

(علوم تجربی نهم، صفحه‌های ۵، ۸، ۲۱ و ۲۸)

پاسخ سؤال ۲: (هر مورد ۲۵/۰ نمره)

الف) نادرست (ب) درست (ج) نادرست

(علوم تجربی نهم، صفحه‌های ۱۰، ۲۲ و ۳۱)

پاسخ سؤال ۳: (هر مورد ۲۵/۰ نمره)

الف) ۱ (ب) ۲ (ج) ۳

(علوم تجربی نهم و مجموعه تمرینات، صفحه‌های ۳، ۱۴ و ۲۳)

پاسخ سؤال ۴: (هر مورد ۵/۰ نمره)

الف) قانون پایستگی جرم: در یک واکنش شیمیایی همواره مجموع جرم واکنش دهنده‌ها با مجموع جرم فرآورده‌ها برابر است.
ب) یون: یون‌های ذره‌هایی با بار الکتریکی مثبت یا منفی هستند که در محلول می‌توانند حرکت کنند و سبب برقراری جریان الکتریکی در محلول شوند.

(علوم تجربی نهم، صفحه‌های ۱۴ و ۱۹)

پاسخ سؤال ۵: (هر مورد ۵/۰ نمره)

الف) یک تغییر شیمیایی رخ می‌دهد - به همراه تولید نور زرد رنگ
ب) پیوند اشتراکی
ج) گاز نیتروژن

(علوم تجربی نهم، صفحه‌های ۵، ۸ و ۲۳)

پاسخ سؤال ۶: (۱ نمره)

شعاع آن افزایش می‌یابد، زیرا کلر یک الکترون دریافت می‌کند تا به یون Cl^- تبدیل شود. اضافه شدن یک الکترون باعث دافعه بین بارهای منفی و افزایش حجم و شعاع کلر می‌شود.

(مجموعه تمرینات، صفحه ۵)

پاسخ سؤال ۷: (۱ نمره)

با $^{238}_{92}Mg$ در یک ستون قرار می‌گیرند زیرا هر دو در آخرین لایه خود (لایه ظرفیت) دو الکترون دارند.

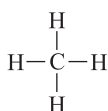
(مجموعه تمرینات، صفحه ۸)

پاسخ سؤال ۸: (۱ نمره)

زیرا لایه آخر این عناصر از الکترون کامل است و در واکنش شرکت نمی‌کنند.

(مجموعه تمرینات، صفحه ۷)

پاسخ سؤال ۹: (۱ نمره)



(مجموعه تمرینات، صفحه ۱۶)

پاسخ سؤال ۱۰: (۱ نمره)

الف) سرب یدید + پتاسیم نیترات
ب) واکنش دهنده‌ها: پتاسیم یدید + سرب نیترات
فرآورده‌ها: سرب یدید + پتاسیم نیترات

(مجموعه تمرینات، صفحه ۱۵)